

Amestecătură de săruri și de sare
să de acid întins să de alcal.

Коворіеа термометрелі.

Зьнаць	1 п	} дела 0° пінъ ла — 17°.
Sare ordinarie	1	
Chloruru de calcium hydratu	4	} дела 0° пінъ ла — 28°.
Зьнаць	3	
Зьнаць	3	} дела 0° пінъ ла — 28°.
Potasiъ	4	
Зьнаць	1	} дела — 6° пінъ ла — 51°.
Acidu sulfuricu întins	1	

Afinitatea sărurilor pentră apă poate fi măsurată prezintă cantitățile de săruri ce se dizolvă în aceeași greutate de apă.

Dăru D. Gay-Lussac, măsură aceeași a afinității lor respective ale sărurilor și ale apei se determină că mai mult esaktitădine, kînd se ia în seamă, întirzieră ce adăk diferitele săruri în ferverea apei.

Таблă че аратъ пропорціеа сэрэрилор дї-
солвате ла пэнтэла де сатэраціе, шї întir-
zieră ce adăk în ferverea apei, дэну
D. Legrand.

НЭМЕЛЕ СЭРЭРИЛОР.	Пропорції де сэрэрі пентрэ 100 п де апэ ла пэнтэла де сатэраціе.	Іntirziere а пэнтэлі де фервере.
Chloratu de potassiъ	61,5	4,2
Chloruru de bariumu	60,1	4,4
Carbonatu de sodъ	48,5	4,6
Chloruru de potassiumu	59,4	8,3
Chloruru de sodiumu	41,2	8,4
Chlorhydratu de ammoniacu	88,9	14,2
Azotatu de potassiъ	335,1	15,9
Chloruru de strontiumu	117,5	17,8
Azotatu de sodъ	224,8	21,0
Carbonatu de potassiъ	205,0	35,0
Azotatu de calce	362,2	51,0
Chloruru de calciumu	325,0	79,5

Se zice că apa este saturată de o sare la o temperatură dată, kînd nă mai poate dizolva cea mai mică cantitate de această sare tot la aceeași temperatură.